

ТЕМА: Особливості водного розчину амоніаку. Застосування

Амоніак як сполука Нітрогену з Гідроеном — газ з різким запахом, який широко використовують у різних галузях промислового виробництва (рис. 38).



Рис. 38. Схема застосування амоніаку

Пригадайте з курсу органічної хімії застосування метану та складіть самостійно схему.

ПІДСУМОВУЄМО ВИВЧЕНЕ

- **Елементи IV—VII груп** періодичної системи утворюють леткі сполуки неметалічних елементів з Гідроеном.
- Загальні формули летких сполук неметалічних елементів з Гідроеном: EH_4 , EH_3 , H_2E , HE . Ступені окиснення елементів у цих сполуках зростають від -4 до -1.
- Леткі сполуки неметалічних елементів з Гідроеном загалом **проявляють здатність розчинятися у воді**. У періодах зліва направо **властивості водних розчинів змінюються від основних до кислотних**. У групах, зі зростанням радіусів атомів зверху вниз, **кислотні властивості водних розчинів посилюються**.
- Властивості водних розчинів летких сполук неметалічних елементів з Гідроеном змінюються так: **гідроген хлорид** у водному розчині — **сильна неорганічна кислота**, **гідроген сульфід** — **слабка кислота й амоніак** — **нестійка слабка основа**.
- Сполуки неметалічних елементів з Гідроеном набули застосування в різних галузях промислового виробництва України.